# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-262653

(43)公開日 平成11年(1999) 9月28日

(51) Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	FΙ					
B 0 1 J 13/00		B 0 1 J 13/00 A					
A61K 7/00	)	A 6 1 K 7/00 C					
		L					
B 0 1 F 17/44		B 0 1 F 17/44					
		審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全	7 頁				
(21)出顧番号	特顧平10-66958	(71)出願人 000004341					
		日本油脂株式会社					
(22)出顧日	平成10年(1998) 3月17日	東京都渋谷区恵比寿四丁目20番3	号				
		(72)発明者 石田 実咲					
		兵庫県尼崎市大庄西町4-12-1					
		(72)発明者 遠藤 さおり					
		兵庫県西宮市東鳴尾町1-6-26					
		(72)発明者 梶島 俊樹					
		埼玉県上尾市緑丘2-3-7-301					
		(72) 発明者 鎌尾 敦子					
		埼玉県浦和市針ヶ谷2-2-6-4	101				

# (54) 【発明の名称】 水中油型マイクロエマルションおよびそれを含有する化粧料

## (57) 【 奨約】

【課題】加熱安定性、経時安定性および低温保存からの 復元性に優れ、多種の油性物質に適用可能な水中油型マ イクロエマルションおよびそれを含有する化粧料を提供 する。

【解決手段】 a. 平均重合度が  $5\sim15$ であるポリグリセリンとオレイン 核純度 75 重量%以上の組成を有する脂肪酸との反応物であるポリグリセリン脂肪酸エステル型非イオン性界面活性剤  $0.1\sim30$  重量%、b. 多価アルコール  $40\sim80$  重量%、c. 油性物質  $0.1\sim2$  0 重量%および d. 水 $5\sim5$  9. 8 重量%を含有することを特徴とする水中油型マイクロエマルションおよびそれを含有する化粧料。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 a. 平均重合度が5~15であるポリグリ セリンとオレイン酸純度75重量%以上の組成を有する 脂肪酸との反応物であるポリグリセリン脂肪酸エステル 型非イオン性界面活性剤 0、1~30重量%、b、多価 アルコール 10~80重量%、c、油性物質0、1~2 り重量%およびd、水5~59、8重量%を含有するこ とを特徴とする水中油型マイクロエマルション。

1

【請求項2】a、平均重合度が5~15であるポリグリ セリンとオレイン酸純度75重量%以上の組成を有する 10 脂肪酸との反応物であるポリグリセリン脂肪酸エステル 型非イオン性界面活性剤の、1~30重量%、b、多価 アルコール40~80重量%、c、油性物質0、1~2 0 重量%およびd、水5~59、8重量%から構成され る水中油型マイクロエマルションを含有することを特徴 とする化粧料

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は安定な水中油型マイ クロエマルションおよびそれを含有する化粧料に関し、 さらに詳しくは加熱安定性、経時安定性および低温保存 からの復元性に優れ、多種の油性物質に適用可能な水中 油型マイクロエマルションおよびそれを含有する化粧料 に関する。

## [0002]

【従来の技術】一般的に皮膚用化粧料や浴用化粧料の中 でも常温で液状を呈する製品に香料、油溶性ビタミン 類、エステル油、油脂、炭化水素油等の油性物質を配合 する場合、エタノールおよび界面活性剤を使用して可溶 化、分散ないし乳化することが行われている、ところが 30 近年特にアレルギー等を考慮してエタノールを使用する ことが好まれない場合がある。また、界面活性剤として はイオン性界面活性剤と非イオン性界面活性剤がある が、通常安全性の面からレシチン、ポリオキシエチレン ソルビタンエステル、ポリオキシエチレン硬化ひまし 油、ショ糖脂肪酸エステル等の非イオン性界面活性剤が 便用されている。

【0003】しかし、上述のエタノールおよび非イオン 性界面活性剤による可溶化、分散ないし乳化して配合す る場合、用いる油性物質の制約が多く、界面活性剤を多 40 く配合する必要があるだけでなく、経時変化や温度変化 により分離等を生じ易かった。特にトリグリセライド等 の極性油を安定に配合することは困難であった。一方、 マイクコエマルションは油あるいは水を可溶化して膨潤 したミセル水溶液あるいはミセル油溶液であり、熱力学 的に安定であることが知られている。油性物質をマイク ロエマルションとしてから化粧料に配合すると、少量の 界面活性剤の配合で安定な系が得られ、特に透明な化粧 水、浴用剤等への油性物質の可溶化に適している。

A、ビタミンD、ビタミンE、リノール酸、ドコサヘキ サエン酸、エイコサペンタエン酸等の一般的に不安定な 油性物質が比較的安定な状態として保存される。これま で化粧料に利用されているマイクロエマルションとして はエステル油と非イオン性界面活性剤とを組み合わせた エマルション (特開昭63-126544号公報) や特 定の油分と親水性界面活性剤およびアルコール類を組み 合わせたエマルション(特開平1-288330号公 報、特開平1-293131号公報および特開平6-4 0877号公報)、ポリグリセリンポリオキシエチレン ブチルエーテル化合物と不飽和脂肪族アルコールを組み 合わせたエマルション(特開平2-157035号公 報)等があるが、いずれも使用する油性物質が限定され て汎用性が低く、長時間の加熱等により分離や濁りを生 じ易かった。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は上記課題を解 決し、加熱安定性、経時安定性および低温保存からの復 元性に優れ、多種の油性物質に適用可能な水中油型マイ 20 クロエマルションおよびそれを含有する化粧料を提供す ることを目的とする。

### [0006]

【課題を解決するための手段】上記課題を解決するため に研究を重ねたところ、特定の組成を有するポリグリセ リン脂肪酸エステル、多価アルコール、油性物質および 水を特定の比率で組み合わせることで目的の水中油型マ イクロエマルションを得るに至った。

【0007】すなわち本発明は、a、平均重合度が5~ 15であるポリグリセリンとオレイン酸純度75重量% 以上の組成を有する脂肪酸との反応物であるポリグリセ リン脂肪酸エステル型非イオン性界面活性剤 0、1~3 ① 重量%、b、多価アルコール40~80重量%、c. 油性物質0、1~20重量%およびd.水5~59.8 重量%を含有することを特徴とする水中油型マイクロエ マルションおよびそれを含有する化粧料である。

#### [0008]

【発明の実施の形態】本発明に用いられるa、ポリグリ セリン脂肪酸エステル型非イオン性界面活性剤のグリセ リンの平均重合度は5~15であり、好ましくは7~1 3、さらに好ましくは8~12である。平均重合度が5 より小さいと親水性が強くなるため水中油型エマルショ ンを形成し難くなり、15より大きいと極端にハンドリ ングが悪くなる。ここで、グリセリンの平均重合度は水 酸基価によって求められ、例えば平均重合度10である デカグリセリンの水酸基価は890である。

【0009】また、脂肪酸はオレイン酸純度75重量% 以上であり、好ましくは80重量%以上、更に好ましく は85重量%以上である。オレイン酸純度が75%より 小さいとマイクロエマルションの経時安定性や加熱安定 【()()()()() また、マイクロエマルションではビタミン 50 性が悪くなる。ポリグリセリンと脂肪酸の反応モル比と

してはポリグリセリン/脂肪酸=0、8/1~1、5/ 1の範囲が好ましく、更に好ましくは0.9/1~1. 3/1である。モル比は0、8/1より小さいと親油性 が強くなり水中油型エマルションを形成し難くなる傾向 にあり、1. 5/1より大きいと不純物としてポリグリ セリンを多く含むことになり活性剤純度が低くなること から好ましくない

【0010】本発明に用いられるb、多価アルコールは 一般に七粧料に使用される2個以上の水酸基を有する化 合物であり、エチレングリコール、ジエチレングリコー 10 ル、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、 ジブロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、 1, 3ーブチレングリコール、グリセリン、ジグリセリ ン、ポリグリセリン、ソルビトール、マルチトール等が 挙げられ、好ましくはプロピレングリコール、ジプロピ レングリコール、1、3ーブチレングリコール、グリセ リンである

【0011】本発明に用いられるc.油性物質は一般に 化粧品に使用される極性油から非極性油までの全ての油 にはβ - カロチン、アトナー色素、ウコン色素、エビ色 素、オキアミ色素、マリーゴールド色素、シコン色素等 の油溶性色素、油溶性甘草エキス等の油溶性エキス、メ ントール、オイゲノール、ゲラニオール、精油等の香 料、ビタミンA、ビタミンD、ビタミンE等の油溶性ビ タミン、酸化防止剤、紫外線吸収剤、保存料、殺菌剤、 動物油および植物油等の天然油脂、エステル油、炭化水 素油、シリコーン油、フッ素系油剤等が挙げられ、好ま しくは香料、油溶性ビタミン、紫外線吸収剤および天然 油脂等である

【0012】本発ಾに用いられるd.水は一般に化粧品 に使用されるものであり、例えば、イオン交換水、蒸留 水等の晴製水、水道水、天然水、アルカリイオン水等が 挙げられる。

【 () () 1 3 】本発明のa、成分であるポリグリセリン脂 肪酸エステル型非イオン性界面活性剤は組成物全量中に 0. 1~30重量%、好ましくは0.5~20重量%、 さらに好ましくは1~15重量%含有される。0、1重 量%未満では加熱安定性および経時安定性ともに悪くな り、30重量%を超えるとゲル化を生じるだけでなく、 コスト的に不利である。

【0014】b. 成分である多価アルコールは組成物全 量中に 10~80重量%、好ましくは 45~75重量 %、さらに好ましくは50~70重量%含有される。4 ① 重量%未満では加熱安定性や低温保存からの復元性が 悪くなり、80重量%を超えると経時安定性が悪くな

【0015】c、戌分である油性物質は組成物全量中に 0 1、20重量%、好ましくは0.5~15重量%、 さらに好ましくはエ〜10重量%含有される。0.1重 50 る水を添加しながら混合し、完全に溶解した。その溶液

量%未満では油性物質の配合量が少なすぎることから本 発明の効果が十分に発揮されないばかりでなくエマルシ ョンを形成し難くなり、20重量%を超えるとゲル化等 を生じマイクロエマルションの調製が困難となる。

【0016】d、成分である水は組成物全量中に5~5 9. 8重量%、好ましくは5~54重量%、さらに好ま しくは7~48重量%含有され。5重量%未満では経時 安定性に問題を生じ、また、本発明の他成分の配合範囲 から上限は59、8重量%である。

【0017】なお、本発明のマイクロエマルションおよ びそれを含有する化粧料には、多種の添加剤を本発明の 性能を損なわない範囲で配合することも可能である。例 えば、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキ シエチレンソルビタンエステル等の非イオン性界面活性 剤、アルキルジメチルアミノ酢酸ベタイン、アルキルア ミノ酢酸塩等の両性界面活性剤、アシルメチルタウリン 塩、アルキルエーテル硫酸エステル塩、アミドエーテル 硫酸エステル塩等の陰イオン性界面活性剤、キサンタン ガム、カルボキシビニルポリマー、カルボキシメチルセ 性物質であり、天然のものと合成のものがある。具体的 20 ルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、ヒド ロキシエチルセルロース等の水溶性高分子、酸およびア ルカリ、無機塩、有機塩等のpH調製剤を配合できる。 【0018】また、本発明のマイクロエマルションの調 製では、超高圧ホモジナイザー、マイクロフルイダイザ ー、ナノマイザー、アルティマイザー等の均質化処理機 により均質化処理を行うことが好ましく、特に、マイク ロフルイダイザーを使用して均質加圧が1000kg/ c m<sup>†</sup>以上で均質化処理を行うことが好ましい。さらに 本発明のマイクロエマルションを化粧料に配合する場合 の添加量は特に限定されないが油性物質の効果を考慮す ると好ましくは0、01重量%以上、更に好ましくは 0. 1重量%以上である。

> 【0019】本発明に使用される化粧料は皮膚や毛髪に 直接使用される化粧料および浴用化粧料全てであり、中 でも透明なものが好ましい。例えば化粧水、ボディーロ ーション、ヘアリキッド、ヘアトニック、育毛剤、浴用 剤等である。

#### [0020]

【実施例】次に実施例によって本発明を更に詳細に説明 40 する。

実施例1~7および比較例1~10

表1に示すポリグリセリン脂肪酸エステル型非イオン性 界面活性剤を使用して表2および表3に示すマイクロエ マルションを調製し、下記の方法により評価を行なっ た。結果を表2および表3に示す。なお、表2および表 3に示すマイクロエマルションは以下のようにして調製 した。すなわち、500m1ビーカーにa、成分である ポリグリセリン脂肪酸エステル型非イオン性界面活性 剤、b. 成分である多価アルコールおよびd. 成分であ

にて、成分である油性物質を添加しながら混合して、マ イクロフルイダイザー [型式:M-110E/II、みづ ほ工業(株)製]により均質加圧1500kg/c m 、ハス回数1回で均質化処理を行い、透明なマイク ロエマルションを得た。

#### 【()()21】(1)透明性

25℃におけるエマルションの外観を観察して、下に示 す3段階で評価した。なお、判定は両方の試験条件にお いて○であれば○とし、少なくとも一方の条件において

- :透明性良好(均一な透明液体である。)
- △:透明性やや不良(均一であるが若干濁りを有す。
- ×:透明性不良(白濁もしくは分離している。)

# 【0022】(2)加熱安定性

試料を約80℃で30分および約130℃で5分間加熱 し、冷却後その外観を観察して、下に示す3段階で評価 した

- 化がない。こ
- 二、加熱安定性やや不良(若干分離または若干濁りを生 じる。

\* × : 加熱安定性不良(白濁もしくは分離する。)

## 【0023】(3)経時安定性

試料を透明ガラス容器に密封して0℃、25℃および4 5 ℃の恒温槽で 1 ヶ月間静置保存し、その外観を観察し て、下に示す3段階で評価した。

- ○:安定性良好(いずれの温度条件においても透明液体 であり、外観の変化がない。)
- △:安定性やや不良(いずれかの温度条件において若干 分離または若干濁りを生じる。)
- は/であればAとし、少なくとも一方が×であれば×と 10 ×:安定性不良(いずれかの温度条件において凝固もし くは分離または白濁する。)

# 【0024】(4)低温保存からの復元性

試料を−20℃で固化させた後、室温にて6時間静置し て液状に復元させる。この操作を3回繰り返した後の外 観を観察して、下の3段階で評価した。

- ○:復元性良好(均一透明液体であり、外観の変化がな い。)
- △:復元性やや不良(増粘するもしくは若干分離を生じ る。または若干濁りを有する。)
- :加熱安定性良好(均一な透明液体であり、外観の変 20 ×:復元性不良(凝固もしくは分離または白濁する。) [0025]

【表1】

**リグリゼリン 脂肪酸エステル型 非イオン性 界面活性剤	İ	原料	反応モル比			
	ポリグ	リセリン	脂肪酸	(本・リク・リセリン/	水酸基值	
	水酸基価	平均重合度	<b>わわ酸純度(%)</b>	脂肪酸)		
Α	890	9, 9	8.0	1/1	600	
В	892	9. 7	85	1/1	606	
С	886	10. 2	90	1/1	588	
D	890	9. 9	99	1/1	598	
Ε	888	10.0	6.5	1/1	598	

【表2】 [0026]

Q

袁	2	

4X.								
	実施例(重量%)							
	1	2	3	4	5	6	7	
a. A	10	-		-	1	5	_	
а, В	_	14	-	-	12	-	8	
a, C	_	_	12	-	_	-		
a. D		_	-	13	-	-	_	
E	_	_	-					
b. がリセリン		_	30	52	_	68	20	
b. プロピレングリュール	_	_	_		55	_		
b. ジプロピレングリコール	60	-		_	_	_	_	
b. 1,3-1 チレング リコール	_	60	35	.~	-	_	40	
c. ピタンA	7	_	_	_	_	_	_	
c. ピタミン E		9	_	-	_	_	2	
C. マリーコ゚ールド色素	_		_	8	_	_	_	
C.油油性甘草1权	_	_	_	_	9			
c、 <b>デンゲー油</b>		_	8	_	_		_	
c. L がい	<u> </u>	_	_	_	_	_	1	
c. ゲラオル (合成番料)	_	-	_	_	_	5	2	
d. 精製水	23	17	15	27	23	22	27	
ĒŤ				100				
透明性	0	0	0	0	0	0	0	
加熱安定性	0	0	0	0	0	0	0	
経時安定性	0	0	0	0	0	0	0	
低温保存からの復元性	0	0	0	0	0	0	0	

[0027]

\* \*【表3】

7.67	•
	14

	比 較 例 (重量%)							
	1	2	3	4	5	6	7	
a. A	-	1	-		ļ	ı	3	
a. 8			-	_	_	3	12	
a. C		_	-	-	10	_	-	
a. D	_	-	33	_	_	_	_	
E	-	_	_	12	_	-	_	
b. が リセリン	_	_	_	20	_	_	-	
b. ブロピレングリエール	_	_	40	_	-	88	20	
b. ジブロピレングリコール	60	-	_	_	35	_	_	
b、1、3-ブ チレングリコール		57	_	30	_	_	30	
c、t' タミン A	-	_	_	_	_	_		
c、t'タミン E	В	_	10	_	_		-	
c、マリープールド色素	_	-	_	_	_		_	
c. 油溶性甘草4X	_	_	_	10	_	_	_	
c、5ベンダー油	-	10	-	_	_	_	-	
c . L−メントール	-	-	_	_	-	_	2	
c、ゲラオール(合成資料)	-	-	_	_	8	2	20	
d. 精製水	22	18	17	28	47	7	13	
モノランリンで終ショ精エステル	10	_	_	-	-	_	-	
酵素処理がか		15	_		_	-	_	
<del>ă†</del>	100							
透明性	0	×	×	0	Δ	0	×	
加熱安定性	Δ	×	×	0	Δ	0	×	
経時安定性	×	x	х	×	×	×	×	
低温保存からの復元性	0	×	×	Δ	×	0	х	

低温保存からの復元性に優れていた。一方、比較例1~ 7では十分な性能が得られていない。つまり、比較例1 および土較何2ではa.成分を本発明以外の非イオン性 界面活性剤に置き換えて配合していることから加熱安定 性および経時安定性が悪くなっており、比較例3では a、成分が本発明の範囲を超えて配合されいることから 凝固してしまっている。また、比較例4ではa.成分の ポリグリセノン脂肪酸エステル型非イオン性界面活性剤 の組成が本発明の範囲を外れて配合されていることから る そして、比較例5ではも、成分が本発明の範囲より 少なく配合されていることから調製直後に若干ゲル化す るだけでなく、経時安定性および低温保存からの復元性 が悪くなっており、比較例6ではb. 成分が本発明の範 囲を超えて配合されている為に経時安定性が悪くなって いる さらに、比較例7では c. 成分が本発明の範囲を 超えて配合されていることから調製直後に完全に白濁し ていた

# 【0029】実施例8~14

ロエマルションを使用して表4に示す透明化粧水を調製 し、下記の方法により評価を行なった。結果を表4に示 -d-

### 【0030】(1)透明性

25℃における化粧水の外観を観察して、下に示す3段 階で評価した。

\* ○:透明性良好(均一な透明液体である。)

△:透明性やや不良(均一であるが若干濁りを有す る。)

×:透明性不良(白濁もしくは分離している。)

【0031】(2)経時安定性

試料を5℃、25℃および40℃で1ヶ月間保存し、そ の外観を観察して、下に示す3段階で評価した。

- ○:安定性良好(いずれの温度条件においても透明液体 であり、外観の変化がない。)
- 経時安定性および低温保存からの復元性が悪くなってい 10 △:安定性やや不良(いずれかの温度条件において若干 分離または若干濁りを生じる。)
  - ×:安定性不良(いずれかの温度条件において分離また は白濁する。)

【0032】(3)低温保存からの復元性

試料を一20℃で固化させた後、室温にて6時間静置し て液状に復元させる。この操作を3回繰り返した後の外 観を観察して、下の3段階で評価した。

- ○:復元性良好(均一透明液体であり、外観の変化がな い。)
- 実施例Ⅰ、実施例2、実施例6および実施例7のマイク 20 △:復元性やや不良(若干分離を生じる。または若干濁 りを有する。)

×:復元性不良(分離または白濁する。)

表4より、実施例8~14の化粧水は全て透明性、経時 安定性および復元性に優れていた。

[0033]

【表4】

表4				<u> </u>				
	実 施 例 (重量%)							
	8	9	10	11	12	13	14	
マクロマルション1(実施例1)	2	_	_	-	_	_	_	
7仍叫70/3/2(実施例2)	_	1	-	-	_	_	_	
7/加7//3/6 (実施例6)	_	-	1	1		_	-	
マイクロマルションフ(実施例フ)	-	_		_	3	2	2	
が残り	5	5	5	2	2	7	_	
ジブロビルケルール	_	-		4	3	_	4	
1、3ープチレングリュール	3	3	3		_	5	2	
70% ソルヒートル水溶液	_	3	_	-	3	3	_	
1% 17/40/サナトリウム水溶液	-	1		0.5	_	1	_	
50% 它可扩为体的部分的水溶液	-	0,5	-	-	0.5		0.2	
ない酸・1水和物	0.1	0,05	0.1	0.1	0. 1	0.05	0.1	
かか酸3ナリウム・2水和物	0.3	0.5	0.3	0.15	0.3	0.5	0. 15	
19/-4		_	_	5	-	3	5	
JAN' ブン	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	
フェノキシュタノール	0. 2	0.2	0. 2	0. 2	0.2	0.2	0. 2	
精製水	残 部							
R†	100							
透明性	0	0	0	0	0	0	0	
経時安定性	0	0	0	0	0	0	0	
低温保存からの復元性	0	0	0	0	0	0	0	

【0034】実施倒15~21

ロエマルションを使用して表5に示す透明浴用剤を調製 実施例1、実施例3、実施例4および実施例5のマイク 50 し、下記の方法により評価を行なった。結果を表5に示

12

·d-

【0035】(1)透明性

25℃における浴用剤の外観を観察して、下に示す3段 階で評価した。

11

:透明性良好(上)一な透明液体である。)

∴:透明性やや不良(均一であるが若干濁りを有する。)

×:透明性不良(白濁もしくは分離している。)

【0036】(2)経時安定性

試料を5℃、2.5℃および4.0℃で1ヶ月間保存し、そ 10 りを有する。)の外観を観察して、下に示す3段階で評価した。 ×:復元性不良

: 安宝性良好(いずれの温度条件においても透明液体であり、外観の変化がない。)

二 安定性やや不良(いずれかの温度条件において若干分離または若干濁りを生じる。)

\* × : 安定性不良(いずれかの温度条件において分離または白濁する。)

【0037】(3)低温保存からの復元性

試料を-20℃で固化させた後、室温にて6時間静置して液状に復元させる。この操作を3回繰り返した後の外観を観察して、下の3段階で評価した。

○:復元性良好(均一透明液体であり、外観の変化がない。)

△:復元性やや不良(若干分離を生じる。または若干濁りを有する。)

×:復元性不良(分離または白濁する。)

表5より、実施例15~21の透明浴用剤は全て透明性、経時安定性および復元性に優れていた。

[0038]

【表 5 】

34.0								
		5	史 施	例(重	量%)			
	15	16	17	18	19	20	21	
マクロマルシン 1(実施例1)	5	_	_	5	_	-	_	
マクロマルション3(実施例3)	_	10	_	-	_	_	10	
7/0017/03/4(実施例4)	-	_	20	10	_	-	10	
7/0017/03/5(実施例5)	_	_	_	-	30	20	_	
クエン酸・1 水和物	1	1	1	_	1		1	
かび酸3ナトリウム・2水和物	1	ī	1	-	1	_	1	
<b>沙</b> 斯	-	-	-	1	_	1	_	
19/-A	_	-	_	10	_	20	-	
<b>分れでプン</b>	0.2	0, 2	0, 2	0. 2	0, 2	0.2	0. 2	
フェノキシエタノール	0.5	0,5	0, 5	0.5	0, 5	0, 5	0, 5	
精製水		•		残部				
Ħ		100						
透明性	0	0	0	0	0	0	0	
経時安定性	0	0	0	0	0	0	0	
低温保存からの復元性	0	0	0	0	0	0	0	

### [0039]

【発明の効果】本発明のマイクロエマルションは加熱安定性、経時安定性および低温保存からの復元性に優れ、

多種の油性物質に適応可能である。また、該マイクロエマルションを配合した透明化粧水や透明浴川剤は経時安定性および復元性に優れている。